**Урок 1-2. Генетическая связь между основными классами неорганических соединений. Обобщение знаний по теме «Основные классы неорганических соединений»**

Изучение темы: <https://resh.edu.ru/subject/lesson/2440/main/>

**Тест:** <https://resh.edu.ru/subject/lesson/2440/train/#194611>

Домашнее задание: изучить параграф 42, составить уравнения реакций для генетической цепочки кремния.

**Урок 3. Расчёты по уравнениям химических реакций.**

Изучение темы: <https://resh.edu.ru/subject/lesson/2448/main/>

**Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций.**

1)  Fe +  Cl2 →  FeCl3  
2)  Na +  S →  Na2S  
3)  N2 +  H2 →  NH3  
4)  MnO2 →  Mn2O3 +  O2

Домашнее задание:

**Решить задачу 1.**

Сколько граммов воды образуется из 6 г водорода, прореагировавшего с кислородом?

**Решить задачу 2.**

Вычислите количество вещества углекислого газа, образовавшегося при разложении 200 г карбоната кальция.

**Урок 4.** **Относительная плотность газов. Объёмные отношения газов при химических реакциях**

Изучение темы: <https://resh.edu.ru/subject/lesson/2731/main/>

Тренировочные задания: <https://resh.edu.ru/subject/lesson/2731/train/#208102>

Домашнее задание:

Решить задачу.

Вычислите относительные плотности по воздуху следующих газов: кислорода, неона, углекислого газа. Молекулярная масса воздуха равна 29.